Mobility and Dispersion Optimization of Nano Zerovalent Iron (nZVI) in Disinfection of Urban Wastewater with Pneumatic Nitrogen Gas Injection

N. Mehrdadi¹, Gh. R. Nabi Bidhendi¹, M. Baghdadi², R. Aali³, J. Yeganeh⁴

1. Prof. of Environmental Engineering, Faculty of Environment, University of Tehran, Tehran, Iran 2. Assist. Prof. of Environmental Engineering, Faculty of Environment, University of Tehran, Tehran,

Iran

3. Assist. Prof. of Environmental Health Engineering, Faculty of Health, Urmia University of Medical Sciences, Urmia, Iran

4. PhD Student of Water and Environmental Engineering, University of Tehran, Tehran, Iran (Corresponding Author) Jaber.yeganeh@ut.ac.ir

(Received July 17, 2017 Accepted Sep. 16, 2017)

To cite this article :

Mehrdadi, N., Nabi Bidhendi, Gh. R., Baghdadi, M., Aali, R. Yeganeh, J. 2018, "Mobility and dispersion optimization of nano zerovalent iron (nZVI) in disinfection of urban wastewater with pneumatic nitrogen gas injection" Journal of Water and Wastewater, 29(5), 27-40. Doi: 10.22093/wwj. 2017.92649.2452. (In Persian)

Abstract

Zero iron nanoparticle is considered as a universal enhancement agent. Its stabilization in aqueous environments with different coatings, reduces the efficiency of nanoparticles to a great extent. This study aimed to optimize the mobility and dispersion of nanoparticles to increase the inactivation efficiency of heterotrophic bacteria in urban sewage effluents. The experiment was carried out on Response Surface Methodology (RSM) and Central Composite Design (CCD) using Design Expert 10 software. Iron nanoparticles were synthesized in two types of carboxymethyl cellulose-coated and simple type. B-nZVI was introduced into the effluent with by pneumatic injection of nitrogen gas. CMC-nZVI was also mixed with a mixer in the effluent. Comparison of the results was done with two HPC and cellular molecular techniques (Genetic sequencing of 16s rRNA bacteria). The highest inactivation efficiency (90%) was observed in minute 23 for pneumonic injection of B-nZVI at a flow rate of 10 L / min. Finally, with the improvement of gas pressure and flow rate, the inactivation efficiency was recorded at 95.6% at 32 minutes. Final model obtained from this process agreed with the quadratic equation. General forecasting of the model was expressed by the correlation coefficient (R2=0.9447) that made good fitness for the response data. The statistical significance was determined using Fisher's statistics (F-value=13.29). For optimal use of nZVI in the inactivation of urban wastewater heterotrophic bacteria, nZVI can be injected into the wastewater by pneumatic injection in two steps with an inert gas such as nitrogen. In the nZVI pneumatic injection, the efficiency of deactivating bacteria in urban wastewater treatment plants was about 17% to 39% better than that of the coated-nZVI such as CMCs.

Keywords: Nanoparticles of Zero-Valent Iron, Disinfection, Pneumatic injection, Gas N₂, PCR.

Journal of Water and Wastewater

Vol. 29, No.5, 2018



بهینهسازی تحرک و پراکندگی نانو ذرات آهن صفر ظرفیتی در گندزدایی پساب شهری توسط تزریق پنوماتیک گاز نیتروژن

ناصر مهردادی ، غلامرضا نبی بیدهندی ، مجید بغدادی ، رحیم عالی ، جابر یگانه ا

۱ – استاد گروه مهندسی محیط زیست، دانشکده محیط زیست، دانشگاه تهران، تهران، ایران ۲ – استادیار گروه مهندسی محیط زیست، دانشکده محیط زیست، دانشگاه تهران، تهران، ایران ۳ – استادیار گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی ارومیه، ارومیه، ایران ۴ – دانشجوی دکترای تخصصی مهندسی محیط زیست– آب و فاضلاب، پردیس بینالملل ارس دانشگاه تهران، تهران، ایران jabber.yeganeh@ut.ac.ir

(دریافت ۹٦/٤/۲۹ پذیرش ۹٦/۲/۹)

برای ارجاع به این مقاله به صورت زیر اقدام بفرمایید:

مهردادی، ن، نبیبیدهندی، غ.ر، بغدادی، م. عالی، ر. یگانه، ج.، ۱۳۹۷، ^۳ بهینهسازی تحرک و پراکندگی نانو ذرات آهن صفر ظرفیتی در گندزدایی پساب شهری توسط تزریق پنوماتیک گاز نیتروژن ^۳ مجله آب و فاضلاب، ۲۹(۵)، ۴۰–۲۷. Doi: 10.22093/wwj. 2017.92649.2452.

چکيده

پایدارسازی نانوذره آهن صفر ظرفیتی در محیطهای آبی با پوششهای مختلف، کارایی آن را تا حدود زیادی کاهش می دهد. پژوهش حاضر با هدف بهینه سازی تحرک و پراکندگی نانوذره برای افزایش راندمان غیر فعال سازی باکتری های هتروت وف پساب فاضلاب های شهری، انجام شد. طراحی آزمایش، به روش سطح پاسخ و متد مکعب مرکزی با استفاده از نرمافزار دیزاین اکسپرت انجام شد. نانوذره آهن در دو نوع پوشش دار با کربوکسی متیل ساولز و نوع ساده سنتز شد. IZVI هن دو روش پنوماتیک توسط گاز نیتروژن وارد پساب شد و CMC-nZVI نیز توسط میکسر در پساب مخلوط شد. مقایسه نتایچ با دو روش پنوماتیک توسط گاز نیتروژن وارد پساب شد و CMC-nZVI نیز توسط میکسر در پساب مخلوط شد. مقایسه نتایچ با دو روش پنوماتیک اعلام مولکولی (ردیابی ژنتیکی توالی ۲۲۸۹ ۲۲ ما میکسر در پساب مخلوط شد. مقایسه نتایچ با دو روش پنوماتیک اHPC همولکولی (ردیابی ژنتیکی توالی ۲۲۸۹ ۲۲ ما ییز دوسط میکسر در پساب مخلوط شد. مقایسه نتایچ با دو روش پنوماتیک این مولکولی (ردیابی ژنتیکی توالی ۲۲۸۹ ۲۲ ما ییز دوسط میکسر در پساب مخلوط شد. مقایسه نتایچ با دو روش پنوماتیک اHPC، مولکولی (ردیابی ژنتیکی توالی ۲۵ پنوماتیک ایند از معادله درجه دوم تبعیت میکند. پیش بینی ما ایر در دقیقه مشاهده شد که به میزان ۹۰ درصد در ۳۲ دقیقه بود و این فرایند از معادله درجه دوم تبعیت میکند. پیش بینی کلی مدل با ضریب تعیین (۲۹4 ۲۵ ها باز میل بهکار گیری بهینه ای پاسخ نشان داد و اهمیت آماری آن به وسیله آزمون آماری فیشر (۲۰۵۹ از در دو مرحله از طریق تزریتی پنوماتیک مخلوط فرایند غیر فعال سازی باکتری های هتروتروف پساب شهری می توان ۱۲۷۱ مازی باکتریهای تصفیه انهای پساب شهری در فرایند غیر فعال سازی باکتری های هتروترون بود ساد منود. راندمان ی باکتریهای تمان دار و به ماند نیتروژن به پساب شهری می توان اکار از در دو مرحله از طریت تزریتی پنوماتیک مخلوط فرایند غیر فعال سازی باکتری های هری مال ماند ۱۵۷۰ ۲۵ ۲۷ تا ۳۳ در صد بهبود یافت. ترزیق پنوماتیک اکار از مانند نیتروژن به پساب وارد نمود. راندمان غیرفعال سازی باکتری های تمانی های پساب شری در ترزیق پنوماتیک ای می مردند باند نیتروژن به ساب مرد مود. راند کاک ۲۵ تا ۳۰ در صد بهبود یافت.

واژههای کلیدی: نانوذرات آهن صفرظرفیتی، گندزدایی، تزریق پنوماتیک، گاز نیتروژن، PCR

۱ – مقدمه

نانوذره آهن صفرظرفیتی (nZVI) بسیار واکنش پذیر است (Ponder et al., 2000, Liu et al., 2017) و عمده ترین روش تولید آن احیای شیمیایی بر اساس استخراج از بوروهیدرید سدیم است (Yari et al., 2016, Zhang, 2003).

nZVI ساده از یک هسته آهن صفر و مخلوط اکسید آهان (II) و آهن (III) روی پوسته آن تشکیل می شود (III) روی پوسته آن تشکیل می شود (III) and Zhang, 2006, Martin et al., 2008, Nurmi et al., 2005, Barreto-Rodrigues et al., 2017)

Journal of Water and Wastewater

Vol.29, No.5, 2018



¹ Bare nZVI

توانمندی nZVI در از بین بردن آلایند،های آلی، باکتریها و برخی از آلایند، معدنی در درجه اول مربوط به خاصیت اهدای الکترون دهندگی آن است , Agarwal and Patel, 2015). Mukherjee et al., 2016)

$$Fe_0(s) \rightarrow Fe^{2+}(aq) + 2e^{-}(aq)$$
(1)

پتانسیل زتای این ترکیب نسبتاً پایین است (30mv±3mv-) و ذرات ناپایدار آن میتوانند در یک محلول آبی پایدار و بی حرکت شوند (Huber, 2005). پراکندگی و تحرک نانوذرات در محلول زمینه در برابر دو فرایند هماوری و تهنشینی در پژوهشهای مختلف تشریح شده است ,Ponder et al., 2000, Fu et al.

پژوهش زیادی در زمینه مهندسی نانوذرات آهن صفر ظرفیتی فعال با نیمه عمر بالا انجام شده است و پایداری آن در حضور پوششهای مختلف سطحی از قبیل از تیولها، اسیدهای کربوکسیلیک، سیلیکا، سورفاکتانتها، پلیمرها و غیره مورد بررسی قرار گرفته است ,.Nadagouda et al., 2010, Mukherjee et al.). 2016, Wang et al., 2017)

مکانسیم حذف باکتری ها توسط نانوذرات آهن صفر ظرفیتی، آسیب فیزیکی و اختلال در یکپارچگی غشای سلولی، تراوش محتویات داخل سلولی، آسیب پروتئین های باکتری و DNA و تداخل با تنفس باکتری میباشد Lee et al., 2008, Diao and). (2009, Fajardo et al., 2016)

برخی پژوهشگران این سمیت را اعمال یک سری تنش اکسیداتیو توسط رادیکالهای آزاد شده میدانند (Tran et al., 2008). 2010, Auffan et al., 2008)

استفاده از این نانوذرات پوشش دار منجر به افزایش مدت زمان گندزدایی پساب ها و آبها، از چند دقیقه (۱۰ تا ۲۰ دقیقه) به چند ساعت یا چند روز می شود که افزایش زمان ماند هیدرولیکی و افزایش حجم تأسیسات گندزدایی و تولید لجن در این گونه تأسیسات را در پی دارد. همچنین احتمال خروج نانوذرات از تأسیسات گندزدایی از طریق پساب و یا لجن و حضور شان در محیط زیست و تأثیرات منفی آنها نیز افزایش می یابد Wyatt). and Ferry, 2007, Wiesner et al., 2006, Vance et al., 2015)



تجمع و رسوب نانوذرات بر روی سطح ریشه گیاه منجر به مسدود شدن مجاری جذب آب و مواد غذایی می شود (El-Temsah and Joner, 2012, Ma et al., 2013). در نهایت nZVI، به Fe₂O₃ و Fe₃O₄ تبدیل می شود که به طور بالقوه برای محیط زیست خطری ندارد و به وفور بر روی زمین وجود دارد (Cook, 2009).

در برخی پژوهش ها نانوذرات به صورت میکرو و نانوپودر (نه دوغاب) استفاده شدهاند که با این روش حجم مواد مصرفی به طور قابل توجهی کاهش یافته است (Muller and Nowack, 2010). Deng and Bradley, 2016)

از طرفی چون نانوذرات آهن صفر به شدت واکنش پذیر هستند و در مجاورت هوا سریعاً اکسید می شوند، در تزریق پنوماتیک نانو پودرها در محیطهای مختلف، استفاده از یک گاز بی اثر مانند نتیروژن الزامی است (Deng and Bradley, 2016). در پژوهش های مربوط به آب های زیرزمینی یا محیطهای آبی نیز از گاز نیترژون تحت فشار ۱ تا ۲ بار استفاده شده است Muller). ما Nowack, 2010, Cook, 2009, Su et al., 2013, Kleineidam et al., 2016, Deng and Bradley, 2016)

در این پیژوهش برای اولین بار، افزایش تحرک و پراکندگی نانوذره آهن صفر در پساب فاضلابهای شهری توسط تزریق پنوماتیک گاز نیتروژن، بهمنظور افزایش راندمان حذف باکتری در کمترین زمان ممکن بررسی شد.

ابزار مناسب بررسی راندمان غیر فعالسازی و گندزدایی باکتریها، سنجش حضور باکتریهای هتروتروف "کلیفرمهای کل و کلیفرمهای گوارشی" است Zhang et al., 2015, Bartram et). al., 2004)

امروزه استفاده از روش های مبتنی بر ژنتیک مولکولی و توالی های DNA جایگزین شیوه های سنتی غیر مبتنی بر ژنتیک مولکولی شده است ,Blake et al., 1984, Lee et al., 1996, Maufmann et al., 1997, Chiang et al., 2015)

استخراج DNA (توالی ۱۶ RRNA) و تعیین غلظت آن بهروش دنسیتومتری و چگالی نوری (OD) از جمله روش های مبتنی بر ژنتیک مولکولی است که در این پژوهش برای تعیین جمعیت باکتری های هتروتروف در سنجش کارایی نانوذرات به کار رفت (Aellen et al., 2006)

در پــژوهش حاضــر بــهمنظــور تعیــین توانمنــدی تزریــق پنوماتیک B- nZVI توسط گاز نیتروژن به پساب شهـری طـراحــی

¹ Aggregation

² Settling

dx.doi.org/10.22093/wwj.2017.92649.2452

آزمایش ها مبتنی بر آزمایش های مقدماتی در دو دسته جداگانه برای B-nZVI با تزریق پنوماتیک توسط گاز نیتروژن و اختلاط CMC-nZVI توسط میکسر در پساب انجام شد. به منظور تعیین راندمان عملکرد هر دو روش، مقایسه نتایج نیز با دو روش HPC و سلولی، مولکولی (ردیابی ژنتیکی توالی 16s rRNA باکتری ها) صورت گرفت. طراحی آزمایش، به روش سطح پاسخ و متد مکعب مرکزی ۲ با استفاده از نرمافزار Design Expert 10 انجام شد.

> ۲ – مواد و روشها ۲ – ۱ – مواد مصرفی

CMC و FeCl₃.6H₂O محصول شرکت مرک^۳ آلمان و FeCl₃.6H₂O Na-Na-محصول شرکت نیپون[†] ژاپن به فرمول N(OCH₂COONa) (OCH₂COONa) با جرم مولکولی ۱۷۵/۱۴ و درجه جایگزینی ۲/۲ تهیه شد. محیط کشت بهکار گرفته شده از نوع R₂A محصول شرکت مرک آلمان بود. گاز نیتروژن مورد استفاده با خلوص شرکت مرک آلمان بود. گاز نیتروژن مورد استفاده با خلوص آزمون های میکربی از باکتری های هترو تروف پساب خروجی آزمون های میکربی از باکتری های هترو تروف پساب خروجی سیستم تصفیه فاضلاب SBR استفاده شد. کیت های استخراج مرکت یکتا تجهیز آزما^۵ ساخت ایران تهیه شد.

۲-۲- تهیه محیط کشت

برای تهیه محیط کشت باکتری های هترو تروف از روش HPC استفاده شد. در این روش ۱۵ گرم در لیتر از محیط کشت R₂A در آب مقطر تهیه شد و بعد از استریلیزاسیون در دمای ۱۲۱ درجه سلسیوس و فشار ۱/۵ بار و زمان ۱۵ دقیقه، ماده ضد قارچ نیستاتین³ در پلیت های استریل اضافه شد تا آماده کشت شوند (Nikolaou et al., 2007, Martinez et al., 2008).

nZVI سنتز nZVI

برای سنتز CMC-nZVI، آب دوبار تقطیر، اتانول و CMC با غلظت ۲۵، ۵۰ و ۱۰۰ میلی مولار با کلرید آهن هیدارته

⁵ Yektatajhizazma (YTA) ⁶Nystatin

(FeCl₃.6H₂O) ۲/۲ مولار در داخل بالنی با گاز نیتروژن اکسیژنزدایی و مخلوط شد. ضمن تشکیل کمپلکس CMC-Fe. بوروهیدریدسدیم (NaBH4) ۲/۱ مولار محلول در آب با شدت ۳۰ تا ۴۰ قطره در دقیقه حین هم زدن اضافه شد. نانوذرات آهن شکل گرفته از محلول سنتز شده تحت سانتریفوژ ۳۰۰۳ بهمدت ۵ دقیقه جداسازی و سه مرتبه با اتانول ۹۶ درصد شستشو و رسوبات حاصله تحت خلاء خشک شد (2014 مار 2014). تهیه نانوذره آهن پوشش داده نشده نیز بدون افزودن CMC و با روش مشابه انجام شد (Bhatia, 2016).

۲-۴-آزمایش های غیر فعال سازی

طراحی آزمایش ها برای هر دو روش توسط نرمافزار Design (Ravikumar و متد CCD انجام شد Ravikumar) et al., 2016)

این روش برای مدل بندی و تحلیل مسائلی مفید است که پاسخ مورد نظر از چندین متغیر تأثیر می پذیرد. تعداد آزمایش ها برای یافتن نواحی بهینه پاسخ ۲۰ آزمایش برای هر طراحی به دست آمد. نقاط مرکزی آزمایش ها، سه عامل غلظت CMC، زمان، فلوی جریان که متغیرهای مستقل و تأثیر گذار بودند و نقاط محوری (nZVI) نیز با چند آزمایش ابتدایی قبل از طراحی آزمایش مشخص شدند، به طوری که عملکرد راکتور بازده معنی داری داشته باشد. جدول ۱ متغیرهای مستقل و محوری طراحی آزمایش ها به روش مرکب مرکزی را نشان می دهد. کلیه آزمایش ها به آزمایش ها مربوط به CMC-nZVI، نانو ذره سنتز شده با CMC در غیر فعال سازی در دمای اتاق و در سه مرحله انجام شد. در ایر به پساب تزریق و اختلاط با شدت ۲۴۰ rpm صورت گرفت. در زمان های ۵ و ۱۰ و ۲۰ میلی مولار به میزان ۲۰ میلی گرم در پساب حاصل نمونه برداری شد.

در آزمایش های مربوط به B-nZVI ، پایلوت تزریق پنوماتیک نانوذره طراحی شد که شامل کپسول ۱۵ لیتری گاز نیتروژن، دستگاه فشار شکن، دستگاه مانومتر و تنظیم کننده فلوی جریان گاز و یک قطعه انژکتور با قابلیت تزریق مواد پودری در جریان گاز بود. شکل ۱ تصویر و مشخصات پایلوت تزریق پنوماتیک نانوذره توسط گاز ازت را نشان میدهد. برای انجام آزمایش در هر



¹ Response Surface Methodology (RSM)

Central Composite Design (CCD)

² Merck

⁴ Nipon

مجله آب و فاضلاب

Journal of Water and Wastewater

Vol.29, No.5, 2018

Table 1. Independent variables of tests by response surface methodology								
Independent variables	Unit	Code	Low surface	Average surface	High surface			
Experiment design for CMC-nZVI								
NZVI	mg/L	А	19.5	20	20.5			
CMC	mmol	В	25	50	100			
time	min	С	0	30	60			
Experiment design for pneumatic injection of B-nZVI with N ₂ gas								
NZVI	mg/L	А	19.5	20	20.5			
N ₂ Gas flow rate	L/min	В	2	6	10			
time	min	С	0	30	60			

جدول ۱ – متغیرهای مستقل آزمایشها به روش سطح پاسخ

انجام شد و سوپرناتانت آن بـهمنظـور انجـام سـایر مراحـل بـه لولـه فالکون منتقل شد.

۲–۵– استخراج DNA و دنسیتومتری نوری (OD) استخراج DNA باکتری ها مستقیماً از نمونه های فاضلاب خام، پساب تصفیه شده و نمونه های برداشت شده بعد از عملیات تزریق IZVI انجام گرفت. به این منظور مقدار ۱۰ میلی لیتر از نمونه ها در ۵۰۰۰rpm بهمدت ۵ دقیقه سانتریفوژ، سوپرناتانت تخلیه و جرم باقیمانده به میکرو تیوب های ۱/۵ میلی لیتری منتقل شد و عملیات فلوی جریان پیشنهادی توسط دیزاین اکسپرت به مقدار ۲۰ میلی گرم در لیتر B-nZVI در محظفه انژکتور و توربلانت وارد شد و با استفاده از ترمینال تنظیم کننده شدت جریان گاز، سرعت جریان گاز در سه فلوی جریان ۲، ۶ و ۱۰ لیتر در دقیقه و فشار ۲ بار تنظیم شد. تزریق نانوذره تحت فشار پنوماتیک گاز نیتروژن به داخل پساب انجام و در زمانهای ۵ و ۱۰ و ۲۰ و ۶۰ دقیقه، به مقدار ۱۰ میلی لیتر از پساب برداشت شد.

بهمنظور جداسازی نانوذره از باکتریها بر اساس تفاوت جرم حجمی باکتری و نانوذره، بلافاصله سانتریفوژ با شدت rpm



Fig. 1. nZVI pneumatic injection system by N₂ gas

1. Gas cylinder N_2 2. Nanometer 3. Regulator 4. Pneumatic tubes 5. Flow meter for gas flow 6. Duct for turbulence of nanoparticles 7. Nanoparticle tank 8. Gas entering the reservoir 9. Mixing of nanoparticles and gas for injection into a tank 10. Wastewater Tank

$$N_2$$
 ایلوت تزریق پنوماتیک N_2 به توسط گاز N_2

۱-سیلندر گاز N2، ۲-مانومتر، ۳-رگولاتور، ۴-لولهکشی پنوماتیک، ۵-فلومتر جریان گاز، ۶-شیر و گاز تقویت توربلانت نانوذره، ۷- مخزن نانوذره، ۸-گاز ورودی به مخزن، ۹-مخلوط N2 و نانوذره در حال تزریق به تانک، ۱۰- تانک پساب



Journal of Water and Wastewater

Vol. 29, No.5, 2018

استخراج DNA طبق پروتکل کیت استخراج YTA انجام شد. به منظور اطمينان از استخراج مناسب DNA و تعيين وضعيت آلودگي نمونهها از سکانس 16s rRNA (دارای یک منطقه مشترک ثابت در بین تمام گونههای باکتریایی) استفاده شد. تکثیر این قطعه ژنی با استفاده از پرایمرهای اختصاصی-GTTTGATCCTGGCTCAG 'S (F:5'-TACCTTGTTACGTTCA-3') و با استفاده از روش آزمایش واکنش زنجیرهای پلیمراز (PCR) کیفی انجام شد (Ehrmann et al., 2003). برنامه مورد استفاده در دستگاه ترموسایکلر (XP Thermal Cycler England) مطابق برنامه واسرشت اوليه (دماي ٩٥ درجه سلسيوس بهمدت ٥ دقيقه)، واسرشت (دمای ۹۴ درجه سلسیوس به مدت ۴۵ ثانیه)، اتصال (دمای ۵۵ درجه سلسیوس بهمدت ۱/۳ دقیقه)، طویل شدگی (دمای ۷۵ درجه سلسیوس بهمدت ۵ دقیقه) انجام شد. نتایج بهدست آمده از PCR روی ژل آگرار ۱/۵ درصد حراوی DNA Safe Stain منتقل و در دستگاه الکتروفورز بـا جريـان ۱۰۰ ولت بهمدت ۲۰ دقيقه الكتروفورز شد. ژل الكتروفورز شده در دستگاه الکترولومیناتور Syngene gel doc G:BOX LF عکسبرداری و آنالیز شد.

بعد از تخلیص DNA، غلظت DNA بهدست آمده بهروش اسپکتروفتومتری و مقدار DNA با استفاده از دستگاه بیوفتومتر (Ependorf) در دو طول موج ۲۶۰ و ۲۸۰ نانومتر محاسبه و ثبت شد (Le et al., 2014). تعیین غلظت DNA تخلیص شده با استفاده از جذب نوری در ظول موج ۲۶۰ نانومتر از معادله زیر محاسبه شد

 $C_{DNA} (\mu g/ml) = OD_{260} \times 50 \times 100$ (Y)

برای تعیین وجود ناخالصی ناشی از حضور پروتین، میزان جـذب در طول موج ۲۸۰ نانومتر نیز اندازهگیری شد و با استفاده از معادله زیر نسبت جذب بین دو طول موج مقایسه و حضور و عدم حضور پروتئین همراه با DNA تفسیر شد

$$\frac{\text{OD}_{260}}{\text{OD}_{280}} = 1.8 \pm 1$$

برای محاسبه تعداد مولکولهای DNA در غلظت بهدست آمده نیز بر اساس میانگین وزنی یک جفت باز DNA که در حدود ۶۵۰ دالتون می باشد از معادله زیر استفاده شد

$$N_{DNA} = \frac{C_{DNA} \times (6.022 \times 10^{23})}{L_{DNA} \times 650 \times (1 \times 10^{9})}$$
(f)

که در این معادلات

LDNA غلظت DNA اندازه گیری شده بر حسب نانو گرم، LDNA طول DNA تعداد مولکول های de DNA موجود در غلظت مشخص است.

به منظور انجام آزمون های کنترلی و اطمینان از نتایج روش های استخراج DNA مبتنی بر روش های سلولی مولکولی و ژنتیکی، کشت باکتری های هتروتروف و تعیین غلظت باکتری ها در پساب حاصل براساس cfu/ml نیز انجام شد. کلیه کشت ها به صورت دوبار تکرار و به میزان ۲۰۰ میکرولیتر از نمونه سانتریفوژ شده بر روی پلیت های حاوی R₂A منتقل شد. انکوباسیون به مدت ۲۴ ساعت در پلیت های حاوی R₂A منتقل شد. انکوباسیون به مدت ۲۴ ساعت در یافته شمارش و ثبت شد. تلقیح نمونه های شاهد نیز با رقت یافته شمارش و ثبت شد. تلقیح نمونه های شاهد نیز با رقت ^۱-۱۰ و ^۲-۱۰ در شرایط مساوی و بدون افزودن نانوذرات صورت گرفت.

۳- نتایج و بحث

مشخصهیابی CMC-nZVI و B-nZVI توسط تحلیل پراش پر تو ایکس و مورفولوژی سطح بستر خام نیز با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی SEM بررسی شد. شکلهای ۲ و ۳ تصویر SEM و XRD نانو ذره آهن صفر به کار رفته در این پژوهش را نشان میدهد. خواص ضد میکربی نانوذره آهن صفر ظرفیتی ساپورت شده با کربوکسی میتل سلولز در درصدهای وزنی مختلف، با خاصیت ضدمیکربی نانوذره آهن صفر پوشش نیافته در فلوی جریان و فشار مختلف گاز نیتروژن به منظور تعیین اثر پایدارسازی بررسی شد.

¹ Kilobase pair

(٣)

Vol. 29, No. 5, 2018



Fig. 3. The XRD image of nZVI used in this study شکل ۳– تصویر XRD نانوذرات آهن صفر ظرفیتی بهکار گرفته شده در این پژوهش

کارایی آن در غیرفعالسازی میکروارگانیسمها میشود. برای پیش بینی رفتار CMC-nZVI و یا B-nZVI و اخذ پاسخ (راندمان غیر فعال سازی) مناسب، یک معادله چند جملهای درجه دوم تعریف می شود (۵)

$$Y = a_0 + \sum_{i=1}^{k} a_i x_i + \sum_{i=1}^{k} a_{ii} x_i^{2} + \sum_{i=j}^{k} \sum_{i=j}^{k} a_{ij} x_i x_j + \varepsilon$$

که در این معادله j>i و a₀ مقدار ثابت، a_i ضریب خطی، a_{ii} ضریب درجه دوم، a_{ij} ضریب اثر متقابل، x_i متغیر مستقل، k تعداد متغیرها و ٤ خطای همراه می باشد.

۲-۱-۱ اثر زمان و غلظت CMC-nZVI

دنسیتومتری نوری DNA نمونه های پساب بعداز تزریق -CMC میلی مولار در زمان های ۵. nZVI در سه غلظت ۲۵، ۵۰ و ۱۰۰ میلی مولار در زمان های ۵. Design ۲۰، ۲۰ و ۶۰ دقیقه بر حسب DD ng/µl OD در نرمافزار Expert Expert آنالیز شد. شکل ۵ مربوط به نمودار های سطح پاسخ اثرات افت وزنی CMC در مقادیر مرکزی متغیر زمان است. آنالیز واریانس ANOVA در مقادیر مرکزی متغیر زمان است. آنالیز کاهش CMC و راندمان غیر فعال سازی باکتری ها تو سط IVT در طول زمان وجود دارد. با افزایش غلظت CMC در صد حذف کاهش می یابد. بالاترین میزان حذف باکتری ها از پساب با راندمان ۵۲ تا ۹۷ درصد از دقیقه ۴۰ به بعد اتفاق افتاد. مقدار ضریب تعیین



Fig. 2. The SEM image of nZVI used in this study شکل ۲ – تصویر SEM نانوذرات آهن صفر ظرفیتی بهکار گرفته شده در این پژوهش

نتایج حاصل از کشتهای میکربی بهروش HPC و نتایج حاصل از تخلیص DNA باکتری و آزمایش PCR نشان داد که DNA باکتری با کیفیت بالایی استخراج و خالص سازی شده است. شکل ۴ تصویر نتایج حاصل از واکنش زنجیرهای پلیمراز که بهمنظور اطمینان از صحت تخلیص DNA ژل، الکتورفورز شدهاند را نشان میدهد. تصویر باندهای تشکیل شده در ژل الکتروفورز در موقعیت ۱۴۲۰ جفت باز در شکل نشان داده شده است.



 Fig. 4. Results of gel electrophoresis of PCR product for identification of sewage bacteria (columns for sewage bacteria entering the treatment plant, effluent from the treatment plant, CMC-nZVI and B-nZVI injection and Ladder)
شكل ۴- تصوير ژل نتايج الكتروفورز محصول PCR براى شناسايى باكترىهاى فاضلاب (ستونها مربوط به باكترىهاى فاضلاب ورودى به تصفيه خانه، پساب خروجى از تصفيه خانه، تزريق CMC-NZVI و لدر)

حضور مواد ساپورت کننده باعث کاهش راندمان غیر فعالسازی باکتریها توسط NZVI میشود. از طرفی خاصیت تجمع پذیری nZVI نیز باعث افزایش اندازه ذرات و کاهش





Fig. 5. Response surface methodology Chart - nZVI performance in various CMC moles for the removal of heterotrophic bacteria depending on the percentage of removal of OD
OD مودار سطح پاسخ کارایی NZVI در حضور NZVI با غلظتهای مختلف برای حذف باکتریهای هتروتروف برحسب درصد حذف mZVI و (a (ng/µl)

بهدست آمدند. در شکل β میزان احتمال نرمال برحسب باقیمانده نشان داده شده است. این نمودار نشانگر تبعیت داشتن مقدار باقیمانده از توزیع نرمال است و نتایج مدل ارائه شده را قابل اعتماد ارزیابی میکند. شکل β نیز نمودار مقدار پیش بینی شده بر حسب مقادیر واقعی را برای پاسخ نشان میدهد. در این نمودار داده حول خط ۲۵ درجه بوده و پراکندگی منظم داده های حاصل از آزمایش معتبر بودن مدل انتخابی و قابلیت آن در پیش بینی نقاط آزمایش را نشان میدهد.

معادله رگرسیونی درجه دوم مدل نهایی بهدست آمده از میزان حذف DNA باکتری های هتروتروف در حضور CMC با غلظتهای مختلف به صورت زیر است A، B، A همان متغیر های عملیاتی را نشان می دهند (جدول ۲)

(%)

Y=+84.43+3.72A-11.11B+14.59C+6.10AB+3.21AC-1.17BC-4.44A²-7.33B²-13.79C²

۳-۲- اثر زمان و فلوی جریان گاز

متغیرها و سطوح طبق اصول طرح مرکب مرکزی از دادههای آزمایشگاهی اخذ و وارد نرم افزار شد. جدول ۳ نتایج آنالیز واریانس ANOVA برای درصد حذف DNA باکتریهای هتروتروف از طریق تزریق پنوماتیک B-nZVI توسط گاز نیتروژن

(R²=0.9320) بیشتر از ۸/۰ بود که تطابق خوب بین نتایج محاسبه شده و پیشبینی شده را در محدوده آزمایش بیان میکند. در این مدل F-Value=10.65 و p-value=0.0025 مییاشد و ۲۵/۰ درصد احتمال دارد که این مقدار F بهدلیل اختلاف یا نویز باشد که حاکی از معنیدار بودن مدل است و ترمهای CMC و زمان قابل توجـه مــىباشــند. Pred R-Squared= 0.6034 نسـبت بـه Adj R-Squared =0.8445 در شرایط مناسبی قرار دارد و تفاوت آن كمتر از ۲/۲ است. ضريب واريانس مدل (C.V%=16.42) بود که مدلهای با ضریب واریانس بزرگتر از ۱۰ درصد تجدیدیدیز در نظر گرفته می شوند. دقت کافی مدل AP= 10.055 جا بزرگ تر از ۴ بوده و محدوده مقادیر پیش بینی شده را در نقاط طراحی نسبت به متوسط خطای پیش بینی شده مطلوب توصیف میکند. وجود رابطه معکوس بین میزان امولسیفایر بهکار رفته با راندمان غیرفعالسازی باکتری را نشان میدهد. بهطوری که افزایش درصد وزنی CMC منجر به کاهش سمیت نانوذرات نسبت به باکتریهای هتروتروف شده است. این نتایج مطابق با یافته های سایر پژوهشگران است (Zarei et al., 2014). والدکار و همکاران نیز به نتايج مشابهي دست يافتهاند كه علت آنرا كاهش سرعت انتشار یونهای آزاد شده از سطح نانوذرات پوشش یافته بیان کردهاند (Valodkar et al., 2012). بهمنظور اطمينان از تقريب كافي مدل از مجموعه واقعى، نمودارهاي خطاياب مدل انتخابي بهشرح شكل ۶

CMC-nZVI باکتریهای هتروتروف (درصد) از طریق DNA باکتریهای هتروتروف (درصد) از طریق Table 2. Analysis of variance (ANOVA) For DNA levels of heterotrophic bacteria (percentage) via CMC-nZVI

Source	Sum of Squares	df	Mean Square	F Value	p-value Prob > F	
Model	6866.83	9	762.98	10.65	0.0025	significant
A-nZVI	68.04	1	68.04	0.95	0.0622	
B-CMC	1154.19	1	1154.19	16.12	0.0051	
C-time	4134.68	1	4134.68	57.74	0.0001	
AB	166.88	1	166.88	2.33	0.1707	
AC	164.80	1	164.80	2.30	0.1730	
BC	36.43	1	36.43	0.51	0.4988	
A2	90.64	1	90.64	1.27	0.2977	
B2	435.54	1	435.54	6.08	0.0431	
C2	880.58	1	880.58	12.30	0.0099	
Residual	501.26	7	71.61			
Lack of Fit	487.11	6	81.19	5.74	0.3091	not significant
Pure Error	14.15	1	14.15			
Cor Total	7368.09	16				

جدول۳- نتایج آنالیز واریانس(آنوا) برای میزان حذف DNA باکتریهای هتروتروف (درصد) از طريق تزريق پنومانيک B-NZVI توسط گاز نيتروژن

Table 3. Analysis of variance (ANOVA) for DNA levels of heterotrophic bacteria (percentage) via pneumonic B-nZVI injection with nitrogen gas

Source	Sum of	df	Mean	F	p-value	
	Squares		Square	Value	Prob > F	
Model	7385.45	9	820.61	13.29	0.0013	significant
A-nZVI	47.99	1	47.99	0.78	0.0473	
B-N ₂	576.08	1	576.08	9.33	0.0185	
C-time	1179.26	1	1179.26	19.10	0.0033	
AB	1.31	1	1.31	0.021	0.8882	
AC	1.07	1	1.07	0.017	0.8991	
BC	1560.17	1	1560.17	25.27	0.0015	
A2	52.30	1	52.30	0.85	0.3880	
B2	2396.49	1	2396.49	38.81	0.0004	
C2	1189.33	1	1189.33	19.26	0.0032	
Residual	432.24	7	61.75			
Lack of Fit	360.35	3	120.12	6.68	0. 489	not significant
Pure Error	71.89	4	17.97			
Cor Total	7817.69	16				





شکل 6- a) نمودار احتمال نرمال بر حسب غیر فعالسازی NZVI در حضور CMC (درصد) b) نمودار مقادیر پیش بینی شده

برحسب مقادير واقعى

Fig. 6. a) Normal probability diagram in terms of nZVI inactivation in the presence of percent and b) Characteristics of the predicted values in terms of actual values



Fig. 7. Response surface methodology Chart - hZ v1 performance for interaction of the variables nitrogen gas flow rate and time of operation in removal of heterotrophic bacteria as percentage of removal of OD (ng / μ l) a) 3D chart b) chart

فیشــر (F-value=13.29) مشــخص شــد. ایــن مــدل دارای p-value=0.0013 است که کمتر از ۰۵/۰ بوده و حاکی از معنـیدار بودن مـدل است همچنین شانس اینکه این مقدار F بهدلیـل اختلال را نشان میدهد. قابلیت پیشبینی کلی مدل توسط ضریب همبستگی (R²=0.9447) بیان شد که برازش بسیار خوبی برای دادههای پاسخ ایجاد کرد و اهمیت آماری آن بهوسیله آزمون آماری

> مجله آب و فاضلاب دوره ۲۹، شماره ۵، سال ۱۳۹۷

Journal of Water and Wastewater



شکل A– A) نمودار احتمال نرمال بر حسب غیر فعالسازی NZVI در حضور N₂ (درصد) b) نمودار مقادیر پیش بینی شده برحسب مقادیر واقعی **Fig. 8.** a) Normal probability diagram in terms of nZVI inactivation in the presence of N₂ (percent) and b) Characteristics of the predicted values in terms of actual values

یا نویز باشد فقط ۱۳/۱۳ درصد است. اهمیت هر یک از ضرایب رگرسیون (مدل) نیز بر اساس آزمون t بهدست آمد. دقت کافی^۱, محدوده مقادیر پیشبینی شده را در نقاط طراحی نسبت به متوسط خطای پیشبینی شده مقایسه میکند. اگر این نسبت از ۴ بزرگ تر باشد، مطلوب توصیف میشود. در این پژوهش، تناسب دقت باشد، مطلوب توصیف میشود. در این پژوهش، تناسب دقت روایند میکند که مدل برای توصیف فضای طراحی قابل استفاده است. بنابراین معادله رگرسیون به خوبی داده های آزمایشگاهی را پوشش میدهد. این موضوع در شکل ۷– ۹ به وضوح نشان داده شده است. ضریب وایانس این مدل نیز (C.V=12.51) بزرگ تر از ۱۰ و تجدید پذیر است که خود حاکی از پیری زود رس نانوذرات در مجاورت آب و سایر عوامل می باشد.

ممانطور که شکل ۷ نشان میدهد فرایند غیر فعالسازی nZVI در اثر تزریق با N₂ در فلوی جریان ۲، ۶ و ۱۰ لیتر بر دقیقه ۹۰ درصد در دقیقه ۲۳ و ۹۵/۶ درصد در دقیقه ۳۲ بود. نرخ منفی نمودار بعد از دقیقه ۱۰ در فلوی جریان ۲ لیتر بر دقیقه آغاز فرایند پیری زودرس و کاهش خاصیت نانویی nZVI را نشان میدهد که می توان آن را به عدم توانایی سرعت جریان گاز نیتروژن به ایجاد اختلاط لازم نسبت داد. افزایش فلوی جریان و فشار گاز نسبت

Journal of Water and Wastewater

Vol. 29, No.5, 2018

مستقیم با غیر فعال سازی نانوذره دارد. شکل ۸ به تشخیص مقدار یا گروهی از مقادیر که توسط مدل پیشبینی نشده است کمک میکند.

> ی مدل نهایی بهدست آمده این نمودار به شکل زیر است

 $Y=+97.84-2.01A+8.42B+11.90C+0.40AB+ (Y) + 0.32AC+13.96BC+2.45A^2-19.55B^2-29.42C^2$

درجه اهمیت و تأثیرگذاری ترمهای مهم مدل ²B، SC، BC و ^C هستند که در این مدل B سرعت جریان گاز نیتروژن و C زمان است. این مقایسه نشان میدهد استفاده از گازهای خنثی می تواند فرایند تزریق نانوذرات را به پسابهای فاضلاب بهبود بخشد. در این پژوهش بیشترین راندمان حذف و غیر فعالسازی باکتریهای هترو تروف در پساب تصفیه خانههای فاضلاب ۹۵/۶ درصد بود که در فلوی جریان ۱۰ لیتر بر دقیقه و در مدت زمان ۳۲ دقیقه دیده شد.

۴-نتیجهگیری

نتایج این پژوهش نشان میدهد که شرایط مناسب برای ایجاد تحرک و پراکندگی نانوذرات آهن صفر ظرفیتی برای تزریق بهینه به پساب بهمنظور غیر فعالسازی باکتریها، استفاده از گازهای بی اثـر



¹ Adequate Precision (AP)

nZVI برای تصفیه آلودگیهای هدف، و هزینههای کلی پروژه را تحت تأثیر قرار میدهد. برای حصول نتایج بهتر می توان تزریق دو یا چند مرحلهای انجام داد. البته برای حصول اطمینان بیشتر از تأثیر تزریق پنوماتیک B-nZVI توسط گاز نیتروژن در خواص ضدمیکربی آن، نیاز به پژوهشهای بیشتر است.

۵- قدردانی

این پژوهش بخشی از رساله دکترا با عنوان "بهینهسازی حذف باکتریهای مقاوم از طریق راکتورهای ناپیوسته متوالی (SBR) با استفاد از نانوذرات"، مصوب پردیس بینالملل دانشگاه تهران است. به این وسیله از شرکت آب و فاضلاب استان آذربایجان غربی، آزمایشگاه نانو دانشگاه پیام نور، آزمایشگاههای دانشکده علوم پزشکی خوی و ارومیه تقدیر و تشکر بعمل می آید. با فلوی جریان و فشار بالا به شیوه تزریق پنوماتیک است. بر اساس یافتههای پژوهش حاضر میتوان بیان نمود که نانوذرات آهن صفرظرفیتی خاصیت ضد میکربی خود را در امولسیفایر CMC از دست میدهند، در حالی که میتوان با تزریق پنوماتیک توسط گازهای بی اثر این خاصیت را تقویت نمود. خاصیت غیر فعالسازی نانوذرات آهن در حالت ساده و پوشش نیافته قوی تر از نانوذرات پوشش داد و ساپورت شده توسط کربوکسی متیل سلولز ضد میکربی آن میکاهد. در تزریق پنوماتیک توسط گازهای بی اثر، B-nZVI بهدلیل واکنش پنوماتیک توسط گازهای بی میشود و در نتیجه تغیر اندازه به مقیاس میکرو و ماکرو، تا حد زیادی از میزان واکنش پذیری ذرات کاسته شده و یا بهدلیل تهنشینی، از سیستمهای آبی حذف میشوند که در نتیجه کاهش جرم

References

- Aellen, S., Que, Y.-A., Guignard, B., Haenni, M. & Moreillon, P. 2006. Detection of live and antibiotic-killed bacteria by quantitative real-time PCR of specific fragments of rRNA. *Antimicrobial Agents and Chemotherapy*, 50, 1913-1920.
- Agarwal, M. & Patel, D. 2015. Modified zero valent iron (ZVI) nanoparticles for removal of manganese from water. *International Journal of Environmental Research*, 9, 1055-1068.
- Auffan, M., Achouak, W., Rose, J., Roncato, M.-A., Chanéac, C. & Waite, D. T. 2008. Relation between the redox state of iron-based nanoparticles and their cytotoxicity toward *Escherichia coli*. *Environmental Science* & *Technology*, 42, 6730-6735.
- Barreto-Rodrigues, M., Silveira, J., Zazo, J. A. & Rodriguez, J. J. 2017. Synthesis, characterization and application of nanoscale zero-valent iron in the degradation of the azo dye Disperse Red 1. *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 5, 628-634.
- Bartram, J., Cotruvo, J., Exner, M., Fricker, C. & Glasmacher, A. 2004. Heterotrophic plate count measurement in drinking water safety management: Report of an expert meeting Geneva. *International Journal of Food Microbiology*, 92, 241-247.
- Bhatia, S. 2016. Nanoparticles types, classification, characterization, fabrication methods and drug delivery applications. *Natural Polymer Drug Delivery Systems*, Springer.
- Blake, M., Johnston, K., Russell-Jones, G. & Gotschlich, E. 1984. A rapid, sensitive method for detection of alkaline phosphatase-conjugated anti-antibody on Western blots. *Analytical Biochemistry*, 136, 175-179.
- Chiang, S., Martelotto, L. G. & Weigelt, B. 2015. Genomic applications in gynecologic malignancies. *Genomic Applications in Pathology*, 2015, 465-487.
- Cook, S. M. 2009. Assessing the use and application of zero-valent iron nanoparticle technology for remediation at contaminated sites, USEPA, Washigton, DC, USA.
- Deng, T. & Bradley, M. S. 2016. Determination of a particle size distribution criterion for predicting dense phase pneumatic conveying behaviour of granular and powder materials. *Powder Technology*, 304, 32-40.



- Diao, M. & Yao, M. 2009. Use of zero-valent iron nanoparticles in inactivating microbes. *Water Research*, 43, 5243-5251.
- Ehrmann, M. A., Müller, M. R. & Vogel, R. F. 2003. Molecular analysis of sourdough reveals *Lactobacillus* mindensis sp. nov. International Journal of Systematic and Evolutionary Microbiology, 53, 7-13.
- EL-Temsah, Y. S. & Joner, E. J. 2012. Impact of Fe and Ag nanoparticles on seed germination and differences in bioavailability during exposure in aqueous suspension and soil. *Environmental Toxicology*, 27, 42-49.
- Fajardo, C., Costa, G., Nande, M. & Martin, M. 2016. Three functional biomarkers for monitoring the nanoscale zero-valent iron (nZVI)-induced molecular signature on soil organisms. *Water, Air, & Soil Pollution*, 227, 201.
- Fu, F., Dionysiou, D. D. & Liu, H. 2014. The use of zero-valent iron for groundwater remediation and wastewater treatment: A review. *Journal of Hazardous Materials*, 267, 194-205.
- Huber, D. L. 2005. Synthesis, properties, and applications of iron nanoparticles. Small, 1, 482-501.
- Kaufmann, P., Pfefferkorn, A., Teuber, M. & Meile, L. 1997. Identification and quantification of *Bifidobacterium* species isolated from food with genus-specific 16S rRNA-targeted probes by colony hybridization and PCR. *Applied and Environmental Microbiology*, 63, 1268-1273.
- Kleineidam, A., Phillips, M., De veer, A. P. M. & Kollosche, J. 2016. Powder supply system and method for colour change in a powder supply system. Google Patents, Pub. Number: US20130019970A1.
- Le, S., Yao, X., Lu, S., Tan, Y., Rao, X., Li, M., et al. 2014. Chromosomal DNA deletion confers phage resistance to *Pseudomonas aeruginonsa*, Scientific Reports, 4, Article number: 4738, doi: 10.1038/srep 047 38.
- Lee, C., Kim, J. Y., Lee, W. I., Nelson, K. L., Yoon, J. & Sedlak, D. L. 2008. Bactericidal effect of zero-valent iron nanoparticles on *Escherichia coli*. *Environmental Science and Technology*, 42, 4927-4933.
- Lee, D.-H., Zo, Y.-G. & Kim, S.-J. 1996. Nonradioactive method to study genetic profiles of natural bacterial communities by PCR-single-strand-conformation polymorphism. *Applied and Environmental Microbiology*, 62, 3112-3120.
- Li, X.-Q. & Zhang, W.-X. 2006. Iron nanoparticles: The core- shell structure and unique properties for Ni (II) sequestration. *Langmuir*, 22, 4638-4642.
- Liu, A., Liu, J., Han, J. & Zhang, W.-X. 2017. Evolution of nanoscale zero-valent iron (nZVI) in Water: Microscopic and spectroscopic evidence on the formation of nano-and micro-structured iron oxides. *Journal* of Hazardous Materials, 322, 129-135.
- Ma, X., Gurung, A. & Deng, Y. 2013. Phytotoxicity and uptake of nanoscale zero-valent iron (nZVI) by two plant species. *Science of the Total Environment*, 443, 844-849.
- Martin, J. E., Herzing, A. A., Yan, W., Li, X.-Q., Koel, B. E. & Kiely, C. J. 2008. Determination of the oxide layer thickness in core- shell zerovalent iron nanoparticles. *Langmuir*, 24, 4329-4334.
- Martinez, J. L., Fajardo, A., Garmendia, L., Hernandez, A., Linares, J. F., Martínez-Solano, L. et al. 2008. A global view of antibiotic resistance. *Fems Microbiology Reviews*, 33, 44-65.
- Mukherjee, R., Kumar, R., Sinha, A., Lama, Y. & Saha, A. K. 2016. A review on synthesis, characterization, and applications of nano zero valent iron (nZVI) for environmental remediation. *Critical Reviews in Environmental Science and Technology*, 46, 443-466.
- Müller, N. C. & Nowack, B. 2010. *Nano zero valent iron the solution for water and soil remediation*, Report of the ObservatoryNano, EMPA, Swiss.

- Nadagouda, M. N., Castle, A. B., Murdock, R. C., Hussain, S. M. & Varma, R. S. 2010. In vitro biocompatibility of nanoscale zerovalent iron particles (NZVI) synthesized using tea polyphenols. *Green Chemistry*, 12, 114-122.
- Nikolaou, A., Meric, S. & Fatta, D. 2007. Occurrence patterns of pharmaceuticals in water and wastewater environments. *Analytical and Bioanalytical Chemistry*, 387, 1225-1234.
- Nurmi, J. T., Tratnyek, P. G., Sarathy, V., Baer, D. R., Amonette, J. E. & Pecher, K. 2005. Characterization and properties of metallic iron nanoparticles: Spectroscopy, electrochemistry, and kinetics. *Environmental Science and Technology*, 39, 1221-1230.
- Ponder, S. M., Darab, J. G. & Mallouk T. E. 2000. Remediation of Cr (VI) and Pb (II) aqueous solutions using supported, nanoscale zero-valent iron. *Environmental Science and Technology*, 34, 2564-2569.
- Ravikumar, K., Dubey, S., Chandrasekaran, N. & Mukherjee, A. 2016. Scale-up synthesis of zero-valent iron nanoparticles and their applications for synergistic degradation of pollutants with sodium borohydride. *Journal of Molecular Liquids*, 224, 589-598.
- Su, C., Puls, R. W., Krug, T. A., Watling, M. T., O'hara, S. K., Quinn, J. W. & Ruiz, N. E. 2013. Travel distance and transformation of injected emulsified zerovalent iron nanoparticles in the subsurface during two and half years. *Water Research*, 47, 4095-4106.
- Tran, N., Mir, A., Mallik, D., Sinha, A., Nayar, S. & Webster, T. J. 2010. Bactericidal effect of iron oxide nanoparticles on *Staphylococcus aureus*. *International Journal of Nanomedicine*, 5, 277-283.
- Valodkar, M., Rathore, P. S., Jadeja, R. N., Thounaojam, M., Devkar, R. V. & Thakore, S. 2012. Cytotoxicity evaluation and antimicrobial studies of starch capped water soluble copper nanoparticles. *Journal of Hazardous Materials*, 201, 244-249.
- Vance, M. E., Kuiken, T., Vejerano, E. P., Mcginnis, S. P., Hochella JR, M. F., Rejeski, D. et al. 2015. "Nanotechnology in the real world: Redeveloping the nanomaterial consumer products inventory. *Beilstein Journal of Nanotechnology*, 21 (6), 1769-1780.
- Wang, Z., Choi, F. & Acosta, E. 2017. Effect of surfactants on zero-valent iron nanoparticles (NZVI) reactivity. *Journal of Surfactants and Detergents*, 20, 577-588.
- Wiesner, M. R. Lowry, G. V., Alvarez, P., Dionysiou, D. & Biswas, P. 2006. Assessing the risks of manufactured nanomaterials, ACS Publications, American Chemical Society, USA.
- Wyatt, M. D. & Ferry, J., 2007, *Nanomaterials-toxicity, health and environmental issues*, Edited by Challa SSR Kumar. Wiley Online Library.
- Zarei, R., Mosaferi, M., Soroush Barhagi, M., Khataee, A. & Asghari Jafarabadi, M. 2014. *E. coli* inactivation efficiency of zero-valent iron nanoparticles stabilized by carboxymethyl cellulose. *Journal of Health*, 5, 214-223.
- Zhang, S., Han, B., Gu, J., Wang, C., Wang, P., MA, Y., CAO, J. et al. 2015. Fate of antibiotic resistant cultivable heterotrophic bacteria and antibiotic resistance genes in wastewater treatment processes. *Chemosphere*, 135, 138-145.

Vol. 29, No. 5, 2018

